PCT

WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Büro

INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 5:

A61K 9/107, 47/28

A1

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

WO 91/07170

(43) Internationales

Veröffentlichungsdatum:

30. Mai 1991 (30.05.91)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/DE90/00779

(22) Internationales Anmeldedatum: 11. Oktober 1990 (11.10.90)

(30) Prioritätsdaten:

P 39 38 030.0

13. November 1989 (13.11.89) DE

(71) Anmelder: SCHERING AKTIENGESELLSCHAFT BERLIN UND BERGKAMEN [DE/DE]; Müllerstr.

170-178, D-1000 Berlin 65 (DE).

(72) Erfinder: RÖSSLING, Georg; Oranienburger Chaussee 60 C, D-1000 Berlin 28 (DE). GÖRITZ, Detlef; Im Wolfshorst 45, D-1000 Berlin 20 (DE). MICHEL, Heinrich; Seeburger Str. 5, D-1000 Berlin 20 (DE). (81) Bestimmungsstaaten: AT (europäisches Patent), BE (europäisches Patent), CH (europäisches Patent), DE (europäisches Patent), DK (europäisches Patent), ES (europäisches Patent), FI, FR (europäisches Patent), GB (europäisches Patent), GR (europäisches Patent), HU, IT (europäisches Patent), JP, LU (europäisches Patent), NL (europäisches Patent), NO, SE (europäisches Patent).

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

(54) Title: METHOD OF PRODUCING AQUEOUS MIXED-MICELLE SOLUTIONS

(54) Bezeichnung: VERFAHREN ZUR HERSTELLUNG WÄSSRIGER MISCHMICELLÖSUNGEN

(57) Abstract

Described is a method of producing aqueous solutions containing mixed micelles formed from lipids and salts of gallic acids and in which active substances insoluble or only slightly soluble in water may, if required, be solubilized. The method is characterized in that mixtures of (a) solutions containing, in a water-soluble organic solvent, the lipids, the free gallic acids and, optionally, the active substances which are insoluble or only slightly soluble in water and (b) solutions containing 0.05-3 equivalents, relative to the gallic acids, of bases and, optionally, isotonizing additives and/or water-soluble active substances are prepared, the organic solvent removed by ultrafiltration, freeze-drying, vacuum distillation or reverse osmosis and the mixture thus obtained diluted, if required, with aqueous phase.

(57) Zusammenfassung

Ein Verfahren zur Herstellung wässriger Mischmicellösungen, enthaltend aus Lipiden und Salzen von Gallensäuren gebildete Mischmicellen, in denen gewünschtenfalls in Wasser schwer lösliche oder unlösliche Wirkstoffe solubilisiert sind, wird beschrieben, welches dadurch gekennzeichnet ist, daß man Mischungen aus (a) Lösungen, welche die Lipide, die freien Gallensäuren und gegebenenfalls die in Wasser schwer löslichen oder unlöslichen Wirkstoffe in einem wasserlöslichen organischen Lösungsmittel enthalten und (b) Lösungen, die bezogen auf die Gallensäuren 0,05 bis 3 Äquivalente Basen und gegebenenfalls isotonisierende Zusätze und/oder wasserlösliche Wirkstoffe enthalten, bereitet, das organische Lösungsmittel durch Ultrafiltration, Lyophylisieren, Vakuumdestillation oder Umkehrosmose entfernt und die erhaltene Mischung gewünschtenfalls mit wässriger Phase verdünnt.

BEST AVAILABLE COPY

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Code, die zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AT AU BB BE BF BG BJ BR CA CF CG CH CI CM DE DK	Österreich Australien Barbados Belgien Burkina Faso Bulgarien Benin Brasilien Kanada Zentrale Afrikanische Republik Kongo Schweiz Cöte d'Ivoire Kamerun Deutschland Dänemark	ES FI FR GA GB GN GR HU IT JP KP KR LI LK LU MC	Spanien Finnland Frankreich Gabon Vereinigtes Königreich Guinea Griechenland Ungarn Italien Japan Demokratische Volksrepublik Korea Republik Korea Liechtenstein Sri Lanka Luxemburg Monaco	MG ML MN MR MW NL NO PL RO SD SE SN SU TD TG US	Madagaskar Mali Mongolei Mauritanien Malawi Niederlande Norwegen Polen Rumänien Sudan Schweden Senegal Soviet Union Tschad Togo Vereinigte Staaten von Amerika
---	--	---	---	---	--

Verfahren zur Herstellung wässriger Mischmicellösungen

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung wässriger Mischmicelllösungen, enthaltend aus Lipoiden und Salzen von Gallensäuren gebildete Mischmicellen, in denen gewünschtenfalls in Wasser schwer lösliche oder unlösliche Wirkstoffe solubilisiert sind.

Verfahren zur Herstellung derartiger Mischmicellösungen sind beispielsweise aus der deutschen Patentschrift 27 30 570 vorbekannt.

Bei den vorbekannten Verfahren werden die Mischmicellösungen hergestellt, indem man die Lipoide, die Salze der Gallensäuren und gegebenenfalls die in Wasser schwer löslichen oder unlöslichen Wirkstoffe in einem organischen Lösungsmittel (z.B. Ethanol) löst, und die Lösungen einengt, so daß sich an den Gefäßwänden ein Lipidfilm bildet, der mittels wässrigen Lösungen abgelöst wird. (Biochemistry 19, 1980, 602 ff und 615 ff; Naturforsch. 32c, 1977, 748 ff).

Dieses Verfahren ist aber recht aufwendig und nur mit einem erheblichen apparativen Aufwand in einen technisch nutzbaren Maßstab zu übertragen.

Neben diesem bevorzugten Verfahren ist beispielsweise aus Beispiel 3 der bereits erwähnten Patentschrift 27 30 570 ein Verfahren bekannt, bei dem man derartige Mischmicellösungen durch Mischen der Komponenten und Rühren der Mischung herstellt.

Dieses Verfahren hat aber nicht nur den Nachteil, daß es mehrere Tage dauert, sondern man erkennt bei der Nacharbeitung dieses Beispiels – ohne Wirkstoff -daß man auf diese Weise nur stark getrübte Lösungen erhält, die Mischmicellen mit einem mittleren Durchmesser von ca. 340 nm enthalten.

Klare Lösungen mit Mischmicellen von einem mittleren Durchmesser von ca. 10 nm sind auf diese Weise nicht zu erhalten. Es wurde nun gefunden, daß man in einfacher Weise und kurzer Zeit derartig klare wässrige Lösungen von Mischmicellen mittels eines Verfahrens herstellen kann, welches dadurch gekennzeichnet ist, daß man Mischungen aus

- a) Lösungen, welche die Lipide, die freien Gallensäuren und gegebenenfalls die in Wasser schwer löslichen oder unlöslichen Wirkstoffe in einem wasserlöslichen organischem Lösungsmittel enthalten und
- b) Lösungen die bezogen auf die Gallensäuren 0,05 bis 3 Aquivalente Basen und gegebenenfalls isotonisierende Zusätze und/oder wasserlösliche Wirkstoffe enthalten,

bereitet, das organische Lösungsmittel durch Ultrafiltration, Lyophyliisieren. Vakuumdestillation oder Umkehrosmose entfernt und die erhaltene Mischung gewünschtenfalls mit wässriger Phase verdünnt.

Das erfindungsgemäße Verfahren kann unter Verwendung der gleichen Gallensäuren durchgeführt werden wie die vorbekannten Verfahren. Geeignete Gallensäuren sind 5β-Cholan-24-säure-Derivate der allgemeinen Formel

worin

 R_1 und R_2 sowie R_3 und R_4 gemeinsam eine Oxogruppe, zwei Wasserstoffatome oder ein Wasserstoffatome und eine Hydroxygruppe bedeuten und X eine Hydroxygruppe oder eine Gruppierung der Formel -NH-CH $_2$ -CO $_2$ H oder -NH-(CH $_2$) $_2$ -SO $_3$ H darstellt.

Als geeignete Gallensäuren seien beispielsweise genannt: Die Cholsäure, die Glycocholsäure, die Taurocholsäure, die Deoxycholsäure, die Glycodeoxycholsäure, die Taurodeoxycholsäure, die Chenodeoxycholsäure, die Glycochenodeoxycholsäure und die Taurochenodeoxycholsäure.

Zur Herstellung der wässrigen Mischmicellösung werden vorzugsweise 1 bis 30 g und insbesondere 2 g bis 15 g Gallensäure pro 100 g der gegebenenfalls isotonisierende Zusätze und wasserlösliche Wirkstoffe enthaltenden wässrigen Lösung eingesetzt.

Zur Herstellung der wässrigen Mischmicellösungen können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren die gleichen Lipoide verwendet werden, wie bei den vorbekannten Verfahren.

Geeignete Lipoide sind beispielsweise, Monoglyceride, Sulfatide, und insbesondere Phospholipide, wie die Sphingomyeline, die Plasmalogene, die Phosphatidylcholine, die Phosphatidylethanolamine, die Phosphatidylserine, die Phosphatidylinosite und die Cardiolipine auch auch Gemische dieser Lipoide (Dr. Otto-Albert Neumüller: Römpps Chemie-Lexikon; Franck'sche Verlagshandlung, Stuttgart(DE) 2665, 3159, 3920 und 4045).

Zur Herstellung der wässrigen Mischmicellösungen werden vorzugsweise 3 bis 40 % und insbesondere 5 bis 20 % Lipoid pro 100 g der gegebenenfalls isotonisierende Zusätze und/oder wasserlösliche Wirkstoffe enthaltenden wässrigen Lösung verwendet. Das Gewichtsverhältnis zwischen Lipoid und Gallensäure beträgt vorzugsweise 0,1:1 bis 2:1 und insbesondere 0,8:1 bis 2:1.

Als Basen eignen sich zur Herstellung der wässrigen Mischmicellenlösungen nach dem erfindungsgemäßen Verfahren einerseits Alkalihydroxide, wie Lithiumhydroxid, Kaliumhydroxid und insbesondere auch Natriumhydroxid und andererseits organische Stickstoffbasen, sofern sie physiologisch unbedenkliche Salze bilden. Solche Stickstoffbasen sind beispielsweise Ammoniak, primäre, sekundare

oder tertiäre Amine, Ethanolamin, Diethanolamin, Piperazin, Morpholin, Lysin, Ornithin, Arginin, N.N-Dimethylglucamin, das Cholin und insbesondere das N-Methylglucamin und das Trishydroxymethylaminomethan. Diese Basen werden erfindungsgemäß in einer solchen Menge angewendet, daß die Lösungen 0.05 bis 3 Aquivalente Base und insbesondere 0.5 bis 2 Aquivalente Base bezogen auf die Gallensäuren enthalten.

Geeignete wasserlösliche organische Lösungsmittel sind beispielsweise niedere Alkohole, wie Methanol, Ethanol, Propanol oder Isopropanol oder Aceton. Diese Lösungsmittel werden vorzugsweise in einer solchen Menge angewendet, daß die resultierenden Mischungen ebenfalls Lösungen sind. Die genannten Lösungsmittel können sowohl durch Vakuumdestillation als auch durch Umkehrosmose (T.H. Meltzer, Advances in Parenteral Science 13. Filtration in the Pharmaceutical Industry Marcel, Dekker Verlag New York etc., 1. Auflage, 72-74, 483-488 und 838-854; Chem.-Ing. Tech. <u>61</u>, 1989, 535-544) entfernt werden.

Wenn man das Lösungsmittel durch Lyophylisieren entfernt, ist es zweck-mäßig, der Lösung zuvor 20 bis 300 mg eines Mono- oder Disaccharides, wie Glucose oder Galactose oder eines Zuckeralkohols, wie Sorbit oder Mannit zuzusetzen.

Entfernt man das Lösungsmittel durch Ultrafiltration so verwendet man zweckmäßigerweise Filter mit einer Ausschlußgröße von maximal 30,0000 Dalton.

Bei der Umkehrosmose, welche technisch bereits zur Wasseraufbereitung Anwendung findet, wird die zu entfernende Flüssigkeit bekanntlich über eine asymmetrische Membran entfernt, die keine Poren hat. Geeignete Membranen sind beispielsweise solche aus Polydimethylsiloxan oder Polyvinylalkohol von etwa 0,1 bis 2 µm Stärke die auf einer schwammartigen oder gewebsartigen Stützschicht aufgebracht sind. Geeignete Membranmodule sind ebenfalls Kapillar- und Rohrmodule oder auch Plattenmodule oder Spiralwickelmodule. Bezüglich der Entwicklung lösungsmittelselektiver Membranen und ihrer Wirkungsweise sei auf die bereits erwähnte Publikation in der Zeitschrift Chem. Ing. Techn. 60, 1988, 590 ff verwiesen.

Die Umkehrosmose kann nicht nur dazu verwendet werden, solche Lösungsmittel aus wässrigen Dispersionen zu entfernen, die einen höheren Dampfdruck als Wasser haben, sondern eignet sich auch zur Entfernung von Lösungsmitteln mit einem niedrigeren Dampfdruck als Wasser, wie beispielsweise Dimethylformamid, Dimethylsulfoxid oder Acetonitril.

Nach erfolgter Entfernung des Lösungsmittels kann man die erhaltene Mischung gewünschtenfalls mit wässriger Phase verdünnen. Hierbei kann es zweckmäßig sein, eine wässrige Phase zu verwenden, die maximal 10 ml einer neutralisierten Gallensäure und gewünschtenfalls zusätzlich noch isotonisierende Zusätze enthält.

Geeignete in Wasser schwer lösliche oder unlösliche Wirkstoffe sind vorzugsweise solche, deren Löslichkeit in Wasser bei Raumtemperatur 2 % nicht übersteigt. Solche Wirkstoffe sind beispielsweise Pflanzenschutzmittel, wie schwer lösliche Insektizide oder Herbizide und insbesondere schwer lösliche pharmazeutische Wirkstoffe.

In Wasser schwer lösliche oder unlösliche pharmazeutische Wirkstoffe folgender Wirkstoffgruppen eignen sich beispielsweise zur Herstellung der erfindungsgemäßen Arzneimittel:

Gestagen wirksame Steroidhormone wie beispielsweise das 13-Ethyl-178-hydroxy18,19-dinor-17 α -pregn-4-en-20-yl-3-on (=Levonorgestrel), das 13-Ethyl-17 β -hydroxy-18,19-dinor-17 α -pregna-4,15-dien-20yn-3-on (=Gestoden) oder das 13-Ethyl17 β -hydroxy-11-methylen-18,19-dinor-17 α -pregn-4-en-20yn (Desorgestrel), Estrogen wirksame Steroidhormone wie 3-Hydroxy-1,3,5(10)-estratrien-17-on (=Ostron) oder 1,9-Nor-17 α -pregna-1,3,5(10)-trien--20yn-3,17 β -diol (Ethinylöstradiol).

Androgen wirksame Steroidhormone wie 17 β -Hydroxy-4-androsten-3-on (=Testosteron) und dessen Ester oder 17 β -Hydroxy-1 α -methyl-5 α -androsten-3-on (=Mesterolon).

Antiandrogen wirksame Steroidhormone wie das 17α -Acetoxy-6-chlor- 1β , 2β -dihydro-3 H-cyclopropa[1,2]-pregna-1,4,6-trien-3,20-dion (Cypoteronacetat).

Kortikoide wie das $11\beta.17\alpha.21$ -Trihydroxy-4-pregnen-3,20-dion (=Hydrocortison), das $11\beta.17\alpha.21$ -Trihydroxy-1,4-pregnadien-3,20-dion (=Prednisolon), das $11\beta.17\alpha-21$ -Trihydroxy- 6α -methyl-1,4-pregnatrien-3,20-dion (=Methyl-prednisolon) und das 6α -Fluor- $11\beta.21$ -dihydroxy- 16α -methyl-1,4-pregnadien-3,20-dion (=Difluocortolon).

Ergoline wie der 3-(9,10-Dihydro-6-methyl-8 α -ergolinyl)-1,1-diethylharn-stoff (=Ergolin), der 3-(2-Brom-9,10-dihydro-6-methyl-8 α -ergolinyl)-1,1-diethylharnstoff (=Bromergolin) oder der 3-(6-Methyl-8 α -ergolinyl)-1,1-diethylharnstoff (=Tergurid).

Antihypertonika wie das 7α -Acetylthio- 17α -hydroxy-3-oxo-4-pregnen-21-carbonsāure- γ -lacton (=Spironolacton) oder das 7α -Acetylthio- 15β , 16β -methylen-3-oxo 17α -pregna-1,4-dien-21,17-carbolacton (=Mespirenon).

Antikoagulantia wie die 5-[Hexahydro-5-hydroxy-4-(3-hydroxy-4-methyl-1-octen-6-ynyl)-2(1H)-pentalenyliden)]-pentansäure (=Iloprost).

Psychopharmaka wie das 4-(3-Cyclopentyloxy-4-methoxy-phenyl-2-pyrrolidon (=Rolipram) und das 7-Chlor-1,3-dihydro-1-methyl-5-phenyl-2H-1,4-benzo-diazepin-2-on (=Diazepam).

Carotinoide wie das α -Carotin und das β -Carotin.

Fettlösliche Vitamine, wie Vitamine der Vitamin A-, Vitamin D-, Vitamin Eund Vitamin K-Gruppe.

Eine besonders bevorzugte Gruppe sind β -Carboline, wie sie beispielsweise in den Europäischen Patentanmeldungen 234,173 und 239,667 beschrieben sind. Als β -Carboline seien beispielsweise genannte der δ -Benzoyloxy-4-methoxymethyl- β carbolin-3-carbonsäure-isopropylester (=Becarnil) und der 5-(4-Chlorphenoxy)4-methoxymethyl- β -carbolin-3-carbonsäure-isopropylester (=Cl-Phocip).

Die nach dem erfindungsgemäßen Verfahren hergestellten wässrigen Mischmicelllösungen können gewünschtenfalls isotonische Zusätze enthalten, um deren osmotischen Druck zu erhöhen. Geeignete Zusätze sind beispielsweise anorganische oder organische Salze oder Puffersubstanzen, wie Natriumchlorid, Phosphat-Puffer, Citrat-Puffer, Glycin-Puffer, Citrat-Phosphat-Puffer, TRIS-HCl-Puffer, Maleat-Puffer, etc. Mono- oder Disaccharide, wie Glucose, Lactose, Saccharose, Zuckeralkohole, wie Mannit, Sorbit, Xylit oder Glycerin oder wasserlösliche Polymere, wie Dextran oder Polyethylenglykol.

Diese isotonisierenden Substanzen werden üblicherweise in solchen Konzentrationen zugesetzt, daß die entstehende wässrige Mischmicellösung einen osmotischen Druck von 5 - 1000 mosm - bei Injektionslösungen optimalerweise 300 mosm - aufweist.

Ferner können die wässrigen Mischmicellösungen noch zusätzliche wasserlösliche Wirkstoffe enthalten, um Kombinationspräparate herzustellen. Beispiele solcher Kombinationspräparate sind Mischungen aus wasserlöslichen und fettlöslichen Vitaminen oder Präparate die neben Kortikoiden noch wasserlösliche Antibiotika enthalten.

Die Herstellung der wasserlöslichen Mischmicellösungen erfolgt – abgesehen von den im Patentanspruch 1 aufgeführten Bedingungen mittels konventioneller Methoden, indem man die Mischungen unter kräftigem Rühren auf die im Patentanspruch 1 aufgeführten Temperaturen erhitzt.

Da die Lipoide und auch einige Wirkstoffe oxidationsempfindlich sind, wird das Verfahren zweckmäßigerweise unter einer Inertgasatmosphäre, wie Stickstoff oder Argon durchgeführt und die erhaltenen wässrigen Mischmicellösungen durch Zugabe von Antioxidantien, wie Natriumascorbat, Tocopherol oder Natriumhydrogensulfit stabilisiert.

Das erfindungsgemäße Verfahren hat den Vorzug, daß es in technischem Maßstab wesentlich einfacher durchführbar ist als die vorbekannten Verfahren. Die zu seiner Durchführung erforderlichen Verfahrensschritte Lösen, Mischen und Vakuumdestillation oder Umkehrosmose, sind technisch kontinuierlich durchführbar und wenig aufwendig. Zudem hat das erfindungsgemäße Verfahren den Vorzug, daß die thermische Belastung der Komponenten geringer ist als bei den vorbekannten Verfahren, dies insbesondere dann, wenn man zur Entfernung der Lösungsmittel das Verfahren der Umkehrosmose anwendet. Nach erfolgter Herstellung kann die erhaltene wässrige Mischmicellösung sterilfiltriert und/oder bei 100° C bis 140° C hitzesterilisiert werden.

Die nachfolgenden Ausführungsbeispiele dienen zur näheren Erläuterung des erfindungsgemäßen Verfahrens.

Beispiel 1

400 ml einer wässrigen Lösung, die 2,138 Natriumhydroxid enthält, werden in einem 2 l Rundkolben vorgelegt. Dann versetzt man sie mit 100 ml einer ethanolischen Lösung, die 45 g Phospholipid ((Phospholipon 100 L, Hersteller A. Nattermann & Cie., DE-5000 Köln) und 27,1 g Glykocholsäure enthält. Es entsteht eine klare Mischung leicht mit gelblicher Färbung und einem ph-Wert von 6,5.

Man entfernt das Ethanol durch Umkehrosmose, indem man die Lösung in einer Apparatur für die Umkehrosmose (Membra-Fil P-28. Fa. Büchi, Göppingen, Membran DRC-1000) von 500 ml auf 250 ml aufkonzentriert. Der Druck beträgt 35 bar. In einem zweiten Schritt wird das Konzentrat mit einer 3,5 mM Lösung von neutralisierter 6lykocholsäure auf das Ausgangsvolumen verdünnt. Die erhaltene Mischmizellformulierung enthält danach weniger als 0,01 mg/ml Ethanol.

Die Zusammensetzung ist wie folgt:

Phospholipon: Hersteller Nattermann AG, DE-5000 Köln	90,0	ma
Glykocholsäure:	52,1	_
Natriumhydroxid:		_
Wasser	4,3	mg
	ad 1,0	ml
pH-Wert:	6,6	

Beispiel 2 -

800 ml einer wässrigen Lösung mit 2,8 g Kaliumhydroxid werden mit 120 ml einer ethanolischen Lösung versetzt, die 45 g Phospholipon und 27 g Gly-kocholsäure enthält. Es entsteht eine klare Lösung, deren pH-Wert auf 6,5 mit 0,1 N Kaliumhydroxidlösung eingestellt wird. Zu dieser Lösung werden

18 g Sorbit gegeben und gerührt bis zur vollständigen Auflösung.

Die ethanolhaltige Mischmizellösung wird in eine Ultrafiltrationsanlage (Amicon GmbH, DE 8510 Witten; Typ DC 2, Membran: HIP 30-20) überführt. Bei einem Membrandifferenzdruck von maximal 1 bar wird ultrafiltriert. Das Volumen des entfernten Ultrafiltrats wird kontinuierlich durch eine 10 mM neutralisierte Glykocholsäurelösung ersetzt. Beträgt das Ultrafiltratvolumen 2,5 1, wird die kontinuierliche Zuführung unterbrochen und die Mischmizellösung von 1 1 auf 500 ml aufkonzentriert.

Die Formulierung hat folgende Zusammensetzung:

Phospholipon: 88,9 mg
Glykocholsäure 58,0 mg
Kaliumhydroxid: 6,4 mg
Wasser ad 1,0 ml
pH-Wert: 6,8

Beispiel 3

Unter den Bedingungen des Beispiels 2 wird eine Mischmizellösung hergestellt, jedoch mit dem Unterschied, daß die wäßrige Lösung zusätzlich 50 mg Natrium EDTA und die ethanolische Lösung zusätzlich 580 mg Wirkstoff (Cl-Phocip) enthält.

Die erhaltene Mischmizellformulierung hat folgende Zusammensetzung:

Phosphólipon: 89.2 mg
Glykocholsäure: 52.3 mg
Kaliumhydroxid: 6.1 mg
Cl-Phocip: 1.01 mg
Wasser ad 1.0 ml
pH-Wert: 6.7

<u>Patentansprüche</u>

- 1. Verfahren zur Herstellung wässriger Mischmicellösungen, enthaltend aus Lipiden und Salzen von Gallensäuren gebildete Mischmicellen, in denen gewünschtenfalls in Wasser schwer lösliche oder unlösliche Wirkstoffe solubilisiert sind, dadurch gekennzeichnet, daß man Mischungen aus
- a) Lösungen, welche die Lipide, die freien Gallensäuren und gegebenenfalls die in Wasser schwer löslichen oder unlöslichen Wirkstoffe in einem wasserlöslichen organischem Lösungsmittel enthalten und
- b) Lösungen die bezogen auf die Gallensäuren 0.05 bis 3 Aquivalente Basen und gegebenenfalls isotonisierende Zusätze und/oder wasserlösliche Wirkstoffe enthalten bereitet, das organische Lösungsmittel durch Ultrafiltration, Lyophylisieren, Vakuumdestillation oder Umkehrosmose entfernt und die erhaltene Mischung gewünschtenfalls mit wässriger Phase verdünnt.
- 2. Verfahren zur Herstellung von Mischmicellösungen gemäß Patentanspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man die Lösungen a in derartig verdünnter Form anwendet, daß die resultierenden Mischungen ebenfalls Lösungen sind.
- Verfahren zur Herstellung w\u00e4ssriger Mischmicell\u00f6sungen gem\u00e4\u00d8 Patentanspruch 1\u00e4\u00fcmd 2. dadurch gekennzeichnet, daß man als Gallens\u00e4ure ein 5\u00e3-Cholan-24-s\u00e4ure-Derivat der allgemeinen Formel

worin

- R_1 und R_2 sowie R_3 und R_4 gemeinsam eine Oxogruppe, zwei Wasserstoffatome oder ein Wasserstoffatome und eine Hydroxygruppe bedeuten und X eine Hydroxygruppe oder eine Gruppierung der Formel -NH-CH₂-CO₂H oder -NH-(CH₂)₂-SO₃H darstellt, verwendet.
- 4. Verfahren zur Herstellung wässriger Mischmicellösungen gemäß Patentanspruch 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß man als Lipide Phospholipide verwendet.
- 5. Verfahren zur Herstellung wässriger Mischmicellösungen gemäß Patentanspruch 1-4. dadurch gekennzeichnet, daß man als Basen Natriumhydroxid oder Kaliumhydroxid verwendet.
- 6. Verfahren zur Herstellung wässriger Mischmicellösungen gemäß Patentanspruch 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß man als in Wasser schwer lösliche oder unlösliche Wirkstoffe, in Wasser schwer lösliche oder unlösliche pharmazeutische Wirkstoffe verwendet.
- 7. Verwendung von gemäß Patentanspruch 6 hergestellten wässrigen Mischmicellösungen zur Herstellung von Injektionslösungen.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

L CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER AND THE PROPERTY OF THE PRO	90/00//9				
CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER (if several classification symbols apply, indicate all) According to International Patent Classification (IPC) or to both National Classification and IPC					
Glassification and IPC					
Int. Cl. ⁵ : A61K 9/107, A61K 47/28					
II. FIELDS SEARCHED					
Minimum Documentation Searched 7					
Classification System Classification Symbols					
5					
Int. Cl. A61K					
Designation Second at the seco					
Documentation Searched other than Minimum Documentation to the Extent that such Documents are Included in the Fields Searched *					
IIL DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT					
Consequent 1	Relevant to Claim No. 13				
A EP, A, 0252004 (CIBA-GEIGY AG) 7 January 1988, see page 7, example 5	1-7				
A EP, A, 0280887 (F. HOFFMANN - LA ROCHE & CO.) 7 September 1988, see column 2, line 23 - column 3, line 17; column 4, example 3	1–7				
A FR, A, 1289401 (MERCK & CO.) 1962, see page 3, left-hand column	1-7				
	,				
*Special categories of cited documents: 10 "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier document but published on or after the international filling date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another criation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filling date but later than the priority date claimed IV. CERTIFICATION Date of the Actual Completion of the international Search 18 January 1991(18.01.91) "T" later document published after the or priority date and not in conflict cried to understand the priority date and not in conflict cried to understand the priority determine invention. "X" document of particular relevance cannot be considered novel or connot be considered novel or cannot be considered nove	with the application but or theory underlying the craimed invention annot be considered to it the claimed invention in inventive step when their more other such documents to a person skilled itent family.				
	• 7± <i>!</i>				
European Patent Office					

ANNEX TO THE INTERNATIONAL SEARCH REPORT ON INTERNATIONAL PATENT APPLICATION NO.

DE 9000779

40775 SA

This annex lists the patent family members relating to the patent documents cited in the above-mentioned international search report. The members are as contained in the European Patent Office EDP file on 30/01/91

The European Patent Office is in no way liable for these particulars which are merely given for the purpose of information.

Patent document cited in search report	Publication date	Pater mer	nt family nber(s)	Publication date
EP-A- 0252004	07-01-88	AU-A- JP-A-	7468887 63008339	07-01-88 14-01-88
EP-A- 0280887	07-09-88	JP-A-	599198 1076688 63201133 4882164 8800562	12-07-90 04-08-88 19-08-88 21-11-89 03-08-88
FR-A- 1289401		None		
				•
	·			
	•			

INTERNATIONALER RECHERCHENBE...CHT

Internationales Aktenzeichen PCT/DE 90/00779

I KIAS	SIFIKATION DES ANMELDUNGSGEGENSTANDS (bei	mehreren Klassifikaringsymbolen sind alle at	zugeben)6
	der Internationalen Patentklassifikation (IPC) oder nach der		120900011
Int.C	5 3 61 W 0/107 3 61 W 47/2		
II. RECH	HERCHIERTE SACHGEBIETE		
	Recherchierter N	Mindestprüfstoff ⁷	
Klassifika	tionssystem	Klassifikationssymbole	
Int .C	1. ⁵ A 61 K		
		gehörende Veröffentlichungen, soweit diese en Sachgebiete fallen ⁸	
III. EINS	CHLÄGIGE VERÖFFENTLICHUNGEN ⁹		
Art*	Kennzeichnung der Veröffentlichung ¹¹ ,soweit erforderli	ch unter Angabe der maßgeblichen Teile ¹²	Betr. Anspruch Nr. 13
	, some significant and signifi		
A	EP, A, 0252004 (CIBA-GEIGY 7. Januar 1988 siehe Seite 7, Beispiel		1-7
A	EP, A, 0280887 (F. HOFFMANN 7. September 1988 siehe Spalte 2, Zeile 2 17; Spalte 4, Beispiel	3 - Spalte 3, Zeile	1-7
A	FR, A, 1289401 (MERCK & CO. 1962 siehe Seite 3, Linke Sp		1-7
"A" Ver	dere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen 10 : röffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik	"T" Spätere Veröffentlichung, die nach de	
def "E" älte tios	iniert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist eres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem interna- nalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist	meldedatum oder dem Prioritätsdatun ist und mit der Anmeldung nicht koll Verständnis des der Erfindung zugr oder der ihr zugrundeliegenden Theori	n veröffentlicht worden idiert, sondern nur zum undeliegenden Prinzips e angegeben ist
zwe fen nan	röffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch eifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröf- tlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht ge- nten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem	"X" Veröffentlichung von besonderer Bed te Erfindung kann nicht als neu oder a keit beruhend betrachtet werden	auf erfinderischer Tätig-
"O" Ver ein bez	deren besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt) röffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, e Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen zieht	"Y" Veröffentlichung von besonderer Bed te Erfindung kann nicht als auf erfii ruhend betrachtet werden, wenn die einer oder mehreren anderen Veröffer gorie in Verbindung gebracht wird ur	nderischer Tätigkeit be- e Veröffentlichung mit otlichungen dieser Kate-
tun	röffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldeda- n, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffent- ht worden ist	einen Fachmann nahellegend ist "&" Veröffentlichung, die Mitglied derselb	
	CHEINIGUNG		
Datu	m des Abschlusses der internationalen Recherche 18. Januar 1991	Absendedatum des internationalen Reche	rchenberichts
<u> </u>		-6. 02. 91	
inter	rnationale Recherchenbehörde Europäisches Patentamt	Unterschrift des bevollmächtigten Bedien	Steten Po 2

ANHANG ZUM INTERNATIONALEN RECHERCHENBERICHT ÜBER DIE INTERNATIONALE PATENTANMELDUNG NR.

DE 9000779 40775 SA

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten internationalen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben.

Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am 30/01/91

Diese Angaben diesen nur zur Untersichtung und erfolgen ohne Gewähr

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung	
EP-A- 0252004	07-01-88	AU-A- JP-A-	7468887 63008339	07-01-88 14-01-88	
EP-A- 0280887	07-09-88	AU-B- AU-A- JP-A- US-A- ZA-A-	599198 1076688 63201133 4882164 8800562	12-07-90 04-08-88 19-08-88 21-11-89 03-08-88	
FR-A- 1289401		Keine			
				,	

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
☐ FADED TEXT OR DRAWING
BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
□ OTHER:

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.

THIS PAGE BLANK (USFIC,